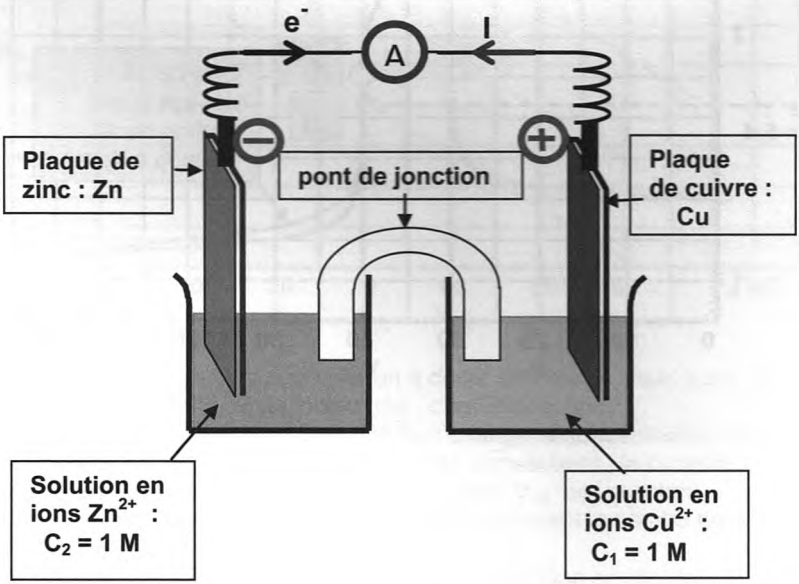
® - **Une réaction d'oxydoréduction** , appelée couramment réaction rédox , est une réaction au cours de laquelle se produit un transfert d'électrons .
- Un **réducteur** est une entité chimique qui peut perdre des électrons .
- Un **oxydant** est une entité chimique qui peut gagner des électrons .

® PILE DANIELL

Elle est préparée à partir des deux couples rédox du zinc Zn^{2+}/Zn et du cuivre Cu^{2+}/Cu .
On plonge une lame de zinc Zn (à gauche) et une lame de cuivre Cu (à droite) dans deux béchers contenant respectivement une solution de sulfate de zinc (II) (1 M) et une solution de sulfate de cuire II (1M) .
On relie les deux béchers par un pont salin et les deux lames métalliques par un fil conducteur en intercalant un milliampèremètre .



Représentation schématique de la pile DANIELL

® ***Représentation symbolique de la pile Daniell :***

$Zn \mid Zn^{2+}(1M) \parallel Cu^{2+}(1M) \mid Cu$